Requested Patent:

JP3144634A

Title:

SILVER HALIDE COLOR PHOTOGRAPHIC SENSITIVE MATERIAL;

Abstracted Patent:

JP3144634;

Publication Date:

1991-06-20;

Inventor(s):

HIRABAYASHI SHIGETO; others: 01;

Applicant(s):

KONICA CORP;

Application Number:

JP19890284501 19891031;

Priority Number(s):

IPC Classification:

G03C7/305; G03C1/06; G03C7/26; G03C7/392;

Equivalents:

ABSTRACT:

PURPOSE:To improve desilverability and to enable rapid processing by incorporating a specified compound in at least one of a photosensitive silver halide emulsion layers and the silver salt of a compound having a bleach promoting action in at least one of photographic constituent layers.

CONSTITUTION:At least one of the photosensitive silver halide emulsion layers of the silver halide photographic sensitive material contains the compound capable of reacting with the oxidation product of a color developing agent and releasing a compound capable of scavenging said product or its precursor, typified by formulae I and II and the like, and at least one of the photographic constituent layers contains the silver salt of the compound having the bleach promoting action, thus permitting desilverability to the improved and rapid processing to be carried out.

⑩公開特許公報(A) 平3-144634

⑤Int.Cl.5

識別記号

广内整理番号

@公開 平成3年(1991)6月20日

G 03 C 7/305 1/06 7/26

7/305 7915-2H 1/06 7102-2H 7/26 C 8910-2H 7/392

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全25頁)

60発明の名称

ハロゲン化銀カラー写真感光材料

②特 願 平1-284501

子

②出 願 平1(1989)10月31日

⑩発明者 平林

茂人

陽

東京都日野市さくら町1番地 コニカ株式会社内

@発明者 長岡

東京都日野市さくら町1番地 コニカ株式会社内

の出願人 コニカ株式会社

東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

BH #88 #1

1. 発明の名称

ハロゲン化銀カラー写真感光材料

2. 特許請求の範囲

(産業上の利用分野)

本発明は、ハロゲン化銀カラー写真感光材料に関し、特に脱銀性が良好で迅速処理が可能であり、かつ高感度で粒状性に優れたハロゲン化銀カラー

写真感光材料に関する。

〔従来技術〕

一般にハロゲン化銀カラー写真感光材料 (以下、単に写真感光材料ともいう) の処理工程は、基本的には発色現像と脱銀の 2 工程からなり、脱銀は原白と定着工程又は原白定着工程からなっている。この他に付加的な処理工程として、リンス処理、安定処理等が加えられる。

【本発明が解決しようとする問題点】

上記問題に関し、本発明者等は鋭意研究の結果、

特限平第1-176832号に示す如く特定の有機化合物の級塩を写真感光材料に含有することにより、脱級性が飛躍的に向上することを見いだしたが、その後さらに詳細に検討を行った所、該銀塩を含有する写真感光材料は、粒状性が劣るという欠点があることが判ってきた。

(発明の目的)

従って本発明の目的は、脱銀性が良好で迅速処理が可能であり、かつ高感度で粒状性に優れたハロゲン化銀カラー写真感光材料を提供することにある。

(発明の構成)

本発明の上記目的は、支持体上に、青感性ハロゲン化銀乳剤層、緑感性ハロゲン化銀乳剤層及び少なくとも1層の非感光性観水性コロイド層を写真構成層としてで、部分とは、ロゲン化銀カラー写真感光材料において、診験とハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層が、発色現像主薬の酸化生成物と反応して診験化やをカスカベンジレ得る化合物あるいはその前駆体を放

ジし得る発色現像主薬酸化体のスカベンジャー又は、その前駆体を表し、 4 は 0 又は 1 を表す。
更に一般式(DSR-i)で表される化合物を具体的に
説明すると、Coupで表されるカブラー接基は、一般にイエローカブラー接基、マゼンタカブラー接 基色色素を生成しないカブラー接基であり、呼至 しくは下記一般式(DSR-ia)ないし(DSR-ib)で表されるカブラー接基である。

出し得る化合物を含有し、かつ該写真構成層の少なくとも1層中に、原白促進作用を有する化合物の銀塩を含有することを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料により達成された。

以下、本発明を更に詳しく説明する。

本発明における発色現像主業の酸化生成物と反応して該酸化物をスカベンジし得る化合物あるいはその前駆体を放出し得る化合物(以下「DSR化合物」と称する。)は、好しくは一般式 [DSR-I]によって表される。

- 般式 (DSR - I)

Coup-(Time)g-Sc

上記一般式(DSR-I)において、Coupは、発色現像主薬酸化体との反応により(Time)(Scを放出し得るカプラー接蓋を表し、Timeは、Time)ScがCoupから放出された後、Scを放出することができるタイミング蓋を表し、Scは、Coup又はTimeーScから放出された後、発色現像主薬酸化体を酸化還元反応又はカップリング反応によりスカベン

上記一般式(DSR-Ia)においてRiはアルキル基、アリール基、アリールアミノ基を表し、Ri はアリール基、アルキル基を表す。

上記一般式 (DSR-Ib) において、R iはアルキル基、アリール基を表し、R iは、アルキル基、アシルアミノ基、アリールアミノ基、アリールウレイド基を表す。

上記一般式 [DSR-Ic] において、R。は一般 式 (DSR-Ib) のR。と同義であり、Rsはアシル アミノ基、スルホンアミド基、アルキル基、アル コキシ基、ハロゲン原子を表す。 上記一般式 (DSR-Id) 及び (DSR-Ie) において、R,はアルキル基、アリール甚、アシルアミノ基、アルコキシ基、アリールウレイド基、アリールウレイド基を表し、R。はアルキル基、アリール基を表す。

上記一般式(DSR-I()において、R。はアシルアミノ基、カルバモイル基、アリールウレイド基を表し、R。はハロゲン原子、アルキル基、アルコキン基、アシルアミノ基、スルホンアミド基を表す。

上記一般式 (DSR-Ig) において、Ruは一般式 (DSR-Il) と同義であり、Ruoはアミノ基、酸アミド基、スルホンアミド基、ヒドロキシル基を表す。

上記一般式(DSR-Ih)において、Riidニトロ基、アシルアミノ基、コハク酸イミド基、スルホンアミド基、アルコキシ基、アルキル基、ハロゲン原子、シアノ基を表す。

又、上記一般式中、 (DSR-1c) における Q は O ないし 3 、 (DSR-1f) 及び (DSR-1h) にお

L1 _

前記一般式 (DSR-I) において、Timeで表されるタイミング苗は、好ましくは下記一般式 (DSR-Ii) 又は (DSR-Ik) で示される。

けるnは0ないし2、 (DSR-Ig) におけるはm・は0ないし1の整数を表し、d、nが2以上のとき、各R。、各R。及びRiiは各々、何ーでも異なっていてもよい。

上記各基は、置換基を有するものを含み、好ましい置換基としては、ハロゲン原子、ニトロ基、シアノ基、スルホンアミド基、ヒドロキシル基、カルポキシル基、アルコキシ基、カルポニルオキシ基、アシルアミノ基、アリールボラーを構成するカブラー部分を含むものが挙げられる。

上記各一般式におけるRiないしRiiの呈する 親油性は目的に応じて任意に選ぶことができる。 通常の画像形成カプラーの場合、RiないしRio の炭素原子数の轮和は10ないし60が好ましく、更 に好ましくは15ないし30である。又、発色現像に より生成する色素が、感光材料中において通废に を動することができるようにする場合には、該Ri ないしRioの炭素原子数の総和は15以下が好まし

式中、Bはペンゼン環又はナフタレン環を完成するのに必要な原子群を表し、Yは一〇一、

- S - または - N - を表し、前記一般式 (DSR-I) の C oup(カップリング成分)の活性点に結合する。 R ₁₂、 R ₁₃及び R ₁₄は水素原子、アルキル
基又はアリール基を表す。

パラ位に置換されており、又、他方は前記一般式 (DSR-I) のSCに結合している。

一般式 (DSR- Ij)

式中、Y、Riェ、Riょは各々前記一般式(DSR-1i)と同義であり、Risは水業原子、アルキル基、アリール基、アシル基、スルホニル基、アルコキシカルボニル基又は佐素環接基を表し、

R 1.4は水素原子、アルキル基、アリール基、複素 環境基、アルコキシ基、アミノ基、酸アミド基、 スルホンアミド基、カルボキシル基、アルコキシ カルボニル基、カルバモイル基又はシアノ基を表す。

又、前記一般式 (DSR-Ij) で表されるタイミング基は、前記一般式 (DSR-Ii) と同様に、Yが前記一般式 (DSR-I) の Coup (カップリング 成分) の

R : : |-| 括性点に、又、 - C - 基がSCに結合している。 | R : :

次に分子内求核量換反応によりSCを放出する Time甚としては下記一般式(DSR-Ik)で示されるものがある。

一般式 (DSR-Ik)

式中、Nuは電子の豊富な酸素、硫黄又は窒素 原子等を有している求核基を表し、前記一般式 (DSR-[]のCoup(カップリング成分)の活性点

好ましく、又 Scは現像時にそれら還元剤を放出で きる前駆体であってもよい。具体的には、

Scがカップリング反応により発色現像主薬酸化体をスカベンジするものである時には、 該Scは種々のカブラー改基であることができるが、 舒ましくは、 実質的に画像形成発色色素を生成しないカブラー改基であり、 前述の流出性色素形成カブラー、 源白性色素形成カブラー及び反応活性点に非

に結合している。 E は電子の不十分なカルボニル 法、チオカルボニル基、ホスフィニル基等を有している水電子基を表す。 この水電子基 E は S cのヘテロ原子と結合しており、 D は N u及び E を立体的に 関係づけていて、 Coup(カップリング成分)から N uが 放出された後、3 員環ないして 員環の形成を伴なう反応により分子内求核量換を破り、 かつそれによって S cを放出することのできる結合基を表す。

又、Scで表される発色現像主奏酸化体のスカベンジャー(Scが前駆体の場合は、該前駆体から生成するスカベンジャー)は酸化還元型のものとカップリング型のものとがある。

一般式 { DSR - I } において、Scが酸化還元反応によって発色現像主薬酸化体をスカベンジするものであるときには、酸Scは発色現像主薬酸化体を還元し得る基であり、例えばAngew、Chem. Int. Ed., 17 875~886 (1978), The Theory of the Photographic Process第 4 版 (Macsillan 1977) 11章、特開昭 59-5247号等に記載された還元剤が

離脱性の置換基を有し色素を形成しない Weissカブラー等を利用することができる。

一般式 [DSR-I]

C o u p — (T i m e)2 S c
の表す具体的化合物としては、例えば英国特許
1546837号、特開昭52-150631号、同57-111536号、同57-11537号、同57-138636号、同60-185950号、同60-203943号、同60-213944号、同60-214358号、同61-53643号、同61-84646号、同61-86751号、同61-102646号、同61-107245号、同61-113060号、同61-231553号、同61-233741号、同61-236550号、同61-236551号、同61-238057号、同61-240240号、同61-249052号、同62-81638号、同62-205346号、同62-287249号等に記載されたものがある。

Scとして、酸化量元型スカペンジャーを好ましく用いることができ、この場合には発色現像主薬酸化体を量元することによって発色現像主薬を再利用することができる。

次に上記一段式(DSR-I)で表される DSR化合

物を例示するが、本発明は下記例示化合物に限定

されものではない。



D S R - 1

D S R - 2

D S R - 3

D S R - 7

D S R - 8.

D S R - 9

D S R - 4

D S R - 5

D S R - 6

D S R - 10

$$\begin{array}{c} \text{OH} & \text{CONHC}_1\text{H}_7 \\ \text{OH} & \text{OH} & \text{OC}_4\text{H}_1, \\ \text{CH}_3 & \text{N} & \text{CHCH}_3\text{NHSO}_2 \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{OC}_4\text{H}_1, \\ \text{OC}_4\text{H}_1, \\ \text{OC}_4\text{H}_1, \\ \text{Ct} \end{array}$$

D S R - 11

D S R - 12

D S R - 16

D S R - 17

D S R - 18

D S R - 13

D S R - 14

D S R - 15

D S R - 19

D S R - 20

D S R - 21

D S R - 22

D S R - 23

D S R - 24

D S R - 28

D S R - 29

D S R - 30

D S R - 25

D S R - 26

D S R - 27

D S R - 31

D S R - 32

HOOC
$$\longrightarrow$$
 NHCO(CH₂)₃0 \longrightarrow C₈H₁₁(ε)

D S R - 33

D S R - 37

$$(CH_3)_3CCOCHCONH \longrightarrow NHCO(CH_3)_3O \longrightarrow C_5H_{1,1}(t)$$

$$CH_3 \longrightarrow CH_3$$

$$CH_3 \longrightarrow CH_3$$

$$CH_3 \longrightarrow CH_3$$

D S R - 36

D S R - 39

D S R - 40

D S R - 41

D S R - 38

D S R - 42

本発明のDSR化合物は、感光性ハロゲン化銀乳 刺層及び/又は非感光性の写真構成層に添加する ことができるが、感光性ハロゲン化銀乳刺層に振 加するのが好ましい。

本発明のDSR化合物は、同一層に2種以上含ませることができる。又、同じDSR化合物を異なるこの以上の層に含ませてもよい。

これらのDSR化合物は、一般に乳剤層中の銀 1 モル当たり 2 × 10⁻¹~ 5 × 10⁻¹モル用いるのが好ましく、より好ましくは 1 × 10⁻³~ 1 × 10⁻¹モルである。

これらのDSR化合物を本発明に係るハロゲン化銀乳剤中又は他の写真構成層盤布破中に含有せし

めるには、該DSR化合物がアルカリ可溶性である 場合には、アルカリ性溶液として添加してもよく、 油溶性である場合には、例えば米国特許 2.322.027 号、同 2.801,170号、同 2.801,171号、同 2.272.191 号及び同 2.304.940号に記載の方法に従って、 DSR 化合物を高沸点溶媒に、必要に応じて低沸点溶媒 を併用して溶解し、 微粒子状に分散してハロゲン 化銀乳剤に添加するのが好ましい。

上記のDSR化合物は、特開昭57-138638号、同57-155537号、同57-171334号、同58-111941号、同61-53643号、同61-84646号、同61-86751号、同61-102646号、同61-107245号、同61-113060号等に記載された方法によって合成することができる。

本発明のDSR化合物から現像時に画像の濃度に対応して放出された、酸化された現像主薬とカップリング反応もしくは酸化還元反応する化合物あるいはその前駆体は、感光性乳剤層内においては画像濃度に対応して色素形成反応(カップリング反応)を抑制し、画像の鮮鋭度向上等のいわゆる

本発明の原白促進作用を有する化合物の銀塩と しては、下記一般式(I)~(XII)で示される 化合物が挙げられる。

一般式〔1〕

$$\left[\begin{array}{c}Q\\ \vdots\\ N\\ R\\ i\end{array}\right] \cdot A_{\mathcal{B}}$$

式中、Qは含窒素ヘテロ環を形成するに必要な 原子群を表し、Riはアルキル基、シクロアルキ ル基、アリール基、ヘテロ環基又はアミノ基を表 す。

- 投式 (I)

式中、Q。は含硫黄ヘテロ環を形成するに必要な原子群を表し、XはO.S又はNR(Rは水素原子又はアルキル基)を表す。

イントラ・イメージ効果を生じ、又、他方それが 拡散した他層においては、その層の色素形成反応 を拡散原の層の画像の濃度に対応して阻害するマ スク作用等のいわゆるインター・イメージ効果を 生ずるという2種のイメージ効果を得ることが可 能である。



一般式〔Ⅲ〕

$$\left[\left(\begin{array}{c} R_{i} \\ R_{i} \end{array}\right) N - C - \frac{1}{N} A_{i} \right] \cdot A_{g}$$

式中、R·及びR·は、それぞれ水素原子、アルキル基、ヒドロキシル基、カルボキシル基、アミノ基、アシル基、アリール基又はアルケニル基を表す。Aは

又はn,価のヘテロ環役基を表し、Xは=S、 =O又は=NRでを表す。ここでR及びR(はそれぞれR,及びR,と同義、X(はXと同義、Zは アンモニウム基、アミノ基、含窒素へテロ環換基、
アルキル基又は -S-B-Y \ R を表し、Mは
2 価の金属原子群を表し、R " は水素原子、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、ヘテロ環接基又はアミノ基を表し、n i ~ n a及びmi~
m は、それぞれ1~6の整数を、m aは0~6の
整数を表す。Bはアルキレン基を表し、

を表し、R。及びR。はそれぞれR。及びR。と同義である。但し、R。及びR。は、それぞれ一B—SZを表してもよく、又、R。とR。、RとR′、R。とR。は、それぞれ結合して環を形成してもよい。一般式(N)

$$\left[\begin{array}{c} R_{\bullet} - \left(\begin{array}{c} S \\ N \end{array}\right) - R_{\bullet} \end{array}\right] \cdot A_{\delta}$$

UT

式中、 D 1, D 2, D 2及び D 4は、 それぞれ単なる 結合手又は炭化水素鎖を表し、 q 1, q 2, q 3及び q 4は、それぞれ 0、1 又は 2 を表す。

一般式〔VII〕

$$\left(\begin{array}{c|c}
R_{11} & R_{14} \\
\downarrow & \downarrow & \downarrow \\
R_{12} & R_{13} & R_{14}
\end{array}\right) \cdot A_{\mathcal{B}}$$

式中、X 3 は水素原子、R 1e, -COOM', -OH,
-SO 3 M', -CONH 2, -SO 3 NH 2, -NH 2, -CN, -CO 2 R 1e,
-SO 3 R 1e, -OR 1e, -NR 1e R 17, -SR 1e, -SO 3 R 1e,
-NHCOR 1e, -NHSO 3 R 1e, -OCOR 1e 又は-SO 3 R 1e, を表し、
Y 1は

$$-S \xrightarrow{R_{11}} N \xrightarrow{R_{11}} C \xrightarrow{R_{11}} X_1 \times X_2 = -C \times \frac{NR_{10}}{R_{10}}$$

を表し、m ,及び n ,は、それぞれ 1 ~ 10の整数を 表す。 R , , , R , , , R , , , R , , , R , , , 及び R , s は、それぞれ水素原子、アルキル基、アシル基又 式中、R.及びR.は、各々

$$(G^{\bullet})a \qquad (G^{\bullet})a \qquad X \text{ is}$$

$$R_{1,\bullet}(G^{\bullet})a \qquad X \text{ is}$$

を表し、R₁oはアルキル基又は一(CH₂)n₄SO₁^eを表す。(但し、R₁oが一(CH₂)n₆SO₂^eのとき、 a は 0 を表し、アルキル基のとき 1 を表す。) G e はアニオンを表す。n₄は 1~6 の整数を表す。 一般式 (V)

$$\left[\left(\begin{array}{c} Q \cdot C - S \\ N \end{array} \right)_{s} \right] \cdot As$$

式中、Qiは含窒素ヘテロ環を形成するに必要な原子群を表す。

一般式 (VI)

$$\left[\underbrace{(S-D_1)_{\overline{q_1}} - (S-D_2)_{\overline{q_2}} - (S-D_2)_{\overline{q_3}} + (S-D_1)_{\overline{q_4}}}_{A g} \cdot Ag \right] \cdot Ag$$

Ι±

Rieはのアルキル基を表し、Risは-NRsoRsio-ORsi又は-SRsiを表し、Rio及びRiiは、それぞれ水素原子又はアルキル基を表し、RisはRieと結合して環を形成するのに必要な原子群を表す。
Rio又はRiiはRioと結合して環を形成してもよい。M/は水素原子又はカチオンを表す。

一般式(WI)

式中、Arはアリーレン甚又はアリーレン益を 合む2価の有機益を表し、B·及びB·は、それぞ れアルキレン茜を表し、R·1.R·1.R·1.及びR·1. は、それぞれヒドロキシ世換アルキル基を表し、 エ及びyは、それぞれ0又は1を表す。G ′ はアニオンを表し、ェは0、1又は2を表す。 一般式〔以〕

式中、Rz,及びRz。は、それぞれ水素原子、アルキル基、アリール基又はヘテロ環基を表し、Rz。は水素原子又はアルキル基を表し、Rz。は水素原子又はカルボキシル基を表す。

一般式(X)

$$\left[\begin{array}{c} \mathbf{Z} - \mathbf{Z} \\ \| & \| \\ \mathbf{Z} \| \\ \mathbf{S} \end{array}\right] \cdot \mathbf{Ag}$$

式中、 Z 1, Z 2, Z 3及び Z 1は、 それぞれ 炭素原子 又は 窒素原子 を 表し、 これ らの うち少なくとも 1 つは 窒素原子である。



縮合ヘテロ環(例えば5~6員の不飽和環が縮合したもの)を含み、Riで表されるアルキル基としては炭素数1~5のものが好ましい。又、Qにより形成されるヘテロ環及びRiで表される各基は、置換基(例えばアルキル基、カルボキシル基、スルホ基、アシル基等)を有するものを含む。

一般式(『〕において、Qェにより形成される
ヘテロ環は、縮合ヘテロ環(例えば 5 ~ 6 員の不
飽和環が縮合したもの)を含み、かつ、置換基(例
えばアルキル基、アリール基、カルボキシアルキ
ル基、アルコキシカルボニルアルキル基、ハロゲ
ン原子、ビニル基、アニリノ基、アシルアミノ基、
スルホンアミド基等)を有するものを含む。

一般式(EI)において、RI、RI、RNで表されるアルキル基及びBで表されるアルキレン基は、それぞれ炭素数 1 ~ 6 のものが好ましく、RI、RIで表されるアシル基は炭素数 2 ~ 4 のものが好ましい。

又、 A , R "で表されるヘテロ環基は、縮合へ テロ環(例えば5~6員の不飽和環が縮合したも 一般式〔エ〕

式中、Rit及びRitは、それぞれ水素原子又は 置換蓋を表す。

一般式〔四〕

式中、R.1., R.1., R.1.及びR.1.は、それぞれ水 素原子又は置換基を表す。

一般式 (XII)

R . . - S A g

式中、Rinはアルキル基、アリール基、複素環 基、アシル基、チオアシル基、カルバモイル基、 チオカルバモイル基を表し、それぞれの基は置換 基を有していてもよい。

一般式〔Ⅰ〕において、Qにより形成されるへ テロ環及びRiで表されるヘテロ環は、それぞれ

の)を含み、R₁, R₁, A及びR″で表される各 基は置換基(例えばヒドロキシル基、アルキル基 等)を有するものを含む。

一般式(IV)において、R』。R』で表される基は置換基を有するものを含む。

一般式 (V) において、 Q 1により形成される ヘテロ環は縮合ヘテロ環 (例えば 5 ~ 6 員の不飽 和環又は飽和環が縮合したもの) を含み、かつ、 置換基 (例えばカルポキシル基、 スルホ基等) を 有するものを含む。

一般式 (刊)において、 D 1~ D 4で表される 炭 化水素 鎮は飽和でも不飽和でもよく、 例えば、 アルキレン、 アルケニレンが挙げられ、 炭素 数 1 ~ 8 のものが好ましい。 又、 数合硫 黄へテロ環 (例えば5~6 員の飽和環、 不 飽 で 節 で したもの)を含み、 置 換 甚 (例えば、 と ドロキシアルキル 基 等)を有するものを含む。

一般式(VI)において、Rii~Ria、Ria。 Riiで表されるアルキル基は、好ましくは炭素数 1~6のものである。

一般式(MI)において、Arで表されるアリーレン基としてはフェニレン基、ピフェニリレン基等が挙げられ、アリーレン基を含む2価の有機基としては、アリーレン基とアルキレン基及び/又はヘテロ原子(例えば酸素原子)を組み合わせたものが挙げられる。

B., B.で表されるアルキレン基及びR.s.~ R.s.で表されるヒドロキン置換アルキル基として は、炭素数 1 ~ 6 のものが好ましい。

一般式(X)において、 2 i、 2 i 又は 2 i が炭素原子の場合、 置換基(例えばアルキルチオ 甚、 アリール基、 カルポキシアルキル基、 アミノ 基、 カルポキシアルキルチオ 基、 アリールチオ 基、 ヘテロ環基、 アリールオキシ基、 アシルオキシ基) を有するものを含む。

一般式(Π)において、Rii又はRiiで喪される置換基としては、例えばアルキル基、アルコキシ基、アリール基、カルボキシル基、ハロゲン原子、アミノ基、ヒドロキシル基、スルホ基が挙げ

sns.

一般式(豆)において、R11~R14により表される置換基としては、例えばアルキル基、アルコキシ基、アミノ基、ヒドロキシル基、メルカブト基、アシルアミノ基、カルバモイル基が挙げられる。

一般式(XIII)において、R 11が優換基を有する場合該優換基としては例えば、アルキル基、アリール基、復業環基、ヒドロキシ基、カルボキシル基、アミノ基、アンモニウム基、アルコキシ基、スルホニル基、スルホ基、アシル基、チオアシル基、カルバモイル基、チオカルバモイル基、- S R 11基(R 11は水素原子又は銀原子を表す)が挙げられる。

前記一般式(I)~(XII)で示される本発明の化合物は、(BA)・Agとして表すことができる。

以下に化合物 (BA)及び前記一般式 (XII) で 示される化合物の代表的具体例を挙げるが、これ に限定されるものではない。

(I-4)

$$(1 - 5)$$

CH . (CH .) . COOH

(8 - 1)

$$(1 - 7)$$

$$(1-9)$$
 $(1-10)$

$$(1 - 11)$$



$$(I - 3)$$

$$(I-4)$$

$$(1 - 8)$$

$$(I - 7)$$

(п - 8)

$$(I - 17)$$

(n - 18)

Carsto CH,

H H

(II - 9)

(I - 10)

(I - 19)

(I - 20)

HO 2 CCH 2 NH

C STO

S

(1 - 11)

(I - 12)

(I - 21)

(I - 22)

(I - 13)

(I - 14)

syo

(11 -.53)

$$\bigcirc$$

(I - 15)

(II -.16)

(11 – 1)

 $(\Pi - 2)$

$$C_2H_4$$
 N - C - C - N C_2H_4

(m - 3)

(11 - 4)

(m - 11)

(m - 10)

 $C_{c}H_{\bullet}$ N-C-S-Se-S-C-N $C_{c}H_{\bullet}$ $C_{c}H_{\bullet}$

(II - 5)

(M - 12)

(I - 6)

Han - CSNHNHCS - NH .

(**m** - 13)

(II - 7)

HaN - CSNH(CHa) ANHCS - NHa

 $(\Box - 14)$

C,H, NCH,CH,CH,NHCSC,H,

(11 - 8)

C₂H₈ N-C-S-S-C-NC₂H₈

(II — 16)

(II — 15)

H,OCH,CH,CH,CH,CH,NHCSCH,CH,NH,

(m - 9)

N-c-s-s-c-M

-267-

$$\begin{array}{c} \text{CB}_{5} > \text{NCB}_{1}\text{CB}_{1}^{1} \leq \frac{1}{N} \\ \text{CB}_{1} > \text{NCB}_{1}^{1} \leq \frac{1}{N} \\ \text{CB}_{1} > \text{CB}_{1}^{1} \leq \frac{1}{N} \\ \text{CB}_{1} > \text{CB}_{1}^{1} > \text{CB}_{1}^{1} \leq \frac{1}{N} \\ \text{CB}_{1} > \text{CB}_{1}^{1} > \text{CB}_{1}^{1} \leq \frac{1}{N} \\ \text{CB}_{1} > \text{CB}_{1}^{1} > \text{CB$$

$$(x - 1)$$

$$(x - 2)$$

$$(\pi - 5)$$

$$(\pi - 6)$$

$$(x-3)$$

$$(x - 4)$$

$$(m-1)$$

$$(m-2)$$

$$(x - 5)$$

$$(x - 6)$$

$$(m-3)$$

$$(n-1)$$

$$(n-2)$$

$$(\pi - 5)$$

$$(n-3)$$

$$(n-4)$$

$$(m - 7)$$

$$(\mathbf{x} - \mathbf{8})$$

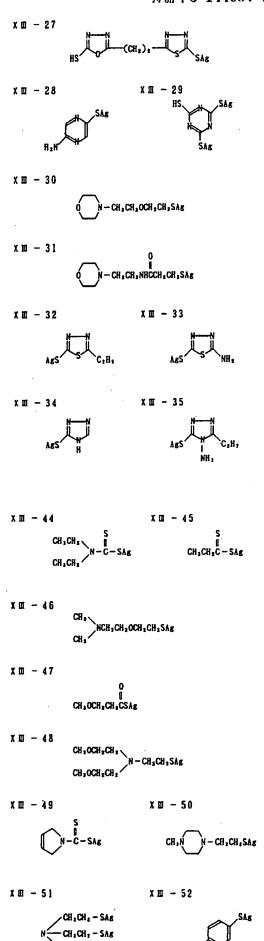




X III - 4

X II - 18

X III - 6



上記の化合物 (BA) は、例えば、英国特許1,138,842号、特開昭52-20832号、同53-28426号、同53-95630号、同53-104232号、同53-141632号、同55-17123号、同60-95540号、同61-75352号、同61-83537号、米国特許3,232,936号、同3,772,020号、同3,779,757号、同3,893,858号等に記載された公知の技術により容易に合成することができる。

本発明の銀塩は、上配の化合物の水溶液と硝酸銀の水溶液を混合することにより、容易に合成することができる。

本発明の銀塩は、カラー写真感光材料中に存在していればよく、感光性層中でも非感光性層中であり、特にもよいが、好ましくは非感光性層中であり、特に支持体に最も近い感光性層と支持体の間に存在する非感光性層中が好ましい。

版加量は、感光材料 1 n ²当たり 1 × 10⁻⁴~ 100s が好ましく、特に 1 × 10⁻²~ 1 g が好ましい。

次に本発明の銀塩の代表的合成例を記す。 尚、 感材への添加は分散液の状態で行なうことが好ま しいので、分散液の調製方法も記した。

ルカノール X C (デュポン社 製) 10m2及び水 400m2 を加え、ボールミルにより 12時間分散して乳白色 の分散液を得た。

本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤は、ハロゲン化銀光剤は、ハロゲン化銀乳剤は、ハロゲン化銀乳剤は、ハロゲン化銀乳剤にの通常のハロゲン化銀乳剤に用いることができる。ハロゲン化銀乳剤に用いられるハロゲン化銀乳剤に用いてカロゲン化銀乳が異なるコア/シェル粒子であってもよい。

ハロゲン化銀粒子は、潜像が主として表面に形成されるような粒子であってもよく、また主として粒子内部に形成されるような粒子でもよい。

ハロゲン化銀乳剤は、いかなる粒子サイズ分布を持つものを用いても構わない。粒子サイズ分布の広い乳剤(多分散乳剤と称する)を用いてもよいし、粒子サイズ分布の狭い乳剤(単分散乳剤と称する)を単独又は数種類混合してもよい。

化合物1-2の銀塩の合成

19.1gのローダニン-3-酢酸(I-2)を2000m4の水に将解し、10%硝酸銀水溶液169gを15分間で添加した。更に2時間撹拌した後、生じた白色結晶を連取し、2000m4の水で洗浄、真空乾燥して24.1gの目的化合物を得た。

分散液の調製

上記により合成した化合物(I-2の銀塩)
14.9gに、5%アルカノールXC(デュポン社製)
10m2及び水300m2を加え、ポールミルにより12時間分散して分散液を得た。

化合物 II - 2 の銀塩の合成

31gの4-スルホベンゾトリアゾール(Ⅱ - 2)を1000m2の水に溶解し、10% 硝酸銀水溶液338gを30分間で添加した。更に2時間撹拌した後、生じた白色結晶を確取し、2000m2の水で洗浄し、真空乾燥して46.3gの目的物(4-スルホベンゾトリアゾール銀)を得た。

分散液の調製

4-スルホベンゾトリアゾール銀20gに、5%ア

該乳剤は、常法により化学増感することができ、 増感色素を用いて、所望の波長域に光学的に増感 できる。

ハロゲン化銀乳剤には、カブリ防止剤、 安定剤等を加えることができる。 皺乳剤の バインダーとしては、ゼラチンを用いるのが有利である。

乳剤磨、その他の親水性コロイド層は、硬膜することができ、又、可塑剤、水不溶性又は整溶性 合成ポリマーの分散物 (ラテックス) を含有させることができる。

カラー写真用感光材料の乳剤層には、カブラーが用いられる。

イエロー色素形成カブラーとしては、公知のア

シルアセトアニリド系カブラーを好ましく用いる ことができる。これらのうち、ベンゾイルアセト アニリド系及びピパロイルアセトアニリド系化合 物は有利である。

マゼンタ色素形成カブラーとしては、 5-ピラゾロン系カブラー、ピラゾロアゾール系カブラー、 ピラゾロベンツイミダゾール系カブラー、 閉鎖ア シルアセトニトリル系カブラー、インダゾール系 カブラー等を用いることができる。

シアン色素形成カプラーとしては、フェノール 又はナフトール系カプラーが一般的に用いられる。

感光材料には、フィルター層、ハレーション防止層、イラジェーション防止層等の補助層を設けることができる。これらの層中及び/又は乳剤層中には現象処理中に感光材料から流出するかもしくは漂白される染料が含有させられてもよい。

感光材料には、ホルマリンスカベンジャー、蛍光増白剤、マット剤、滑剤、画像安定剤、界面活性剤、色カブリ防止剤、現像促進剤、現像運延剤や漂白促進剤を添加できる。

- (14) 発色現像一課白一少量水流→定著→少量水 洗→水洗→安定
- (15) 免色現像→源白→源白定着→第1安定→第 2 安定
- (16) 発色現像→源白促進→源白→定着→第1安 定→第2安定
- (17) 発色現像→少量水洗→原白→少量水洗→ 定差→少量水洗→水洗→安定
- (18) 発色現像→原白促進→原白→少量水洗→定
 ・ 着→少量水洗→水洗→安定
- (19) 黒白現像→水洗(又は安定)→反転→発色 現像→漂白→定着→水洗(又は省略)
- (20) 黑白現像→水疣(又は安定)→反転→発色 現像→原白促進→原白→定着→水洗(又は 省略)→安定
- (21) 黑白現像→水洗(又は安定)→反転→発色 現像→源白定着→水洗(又は省略)→安定
- (22) 馬白現像→水洗(又は安定)→反転→発色 現像→原白促進→原白定着→定着→水洗 (又は省略)→安定

支持体としては、ポリエチレン等をラミネート した紙、ポリエチレンテレフタレートフィルム、 パティタ紙、三酢酸セルロース等を用いることが できる。

本発明の写真感光材料を処理するのに用いられる処理工程の代表的な具体例を下記に示す。

- (1) 発色現像→原白定着→水洗
- (2) 発色現像→漂白定着→少量水洗→水洗
- (3) 発色現像→漂白定着→水洗→安定
- (4) 発色現像→漂白定着→安定
- (5) 発色現像→原白定着→第1安定→第2安定
- (6) 発色現像→水洗→原白定着→水洗
- (7) 発色現像→原白促進→原白定着→安定
- (8) 発色現像→原白促進→原白定着→水洗
- (9) 発色現像→前定着→源白定着→安定
- (10) 発色現像→前定着→原白→安定
- (11) 発色現像→原白→水洗→定着→水洗→安定
- (12) 発色現像→原白→定着→水洗→安定
- (13) 発色現像→課白→定者→第1安定→第2安 定

尚、上記工程における栗白促進とは栗白促進剤 を含する前俗である。

本発明の写真感光材料を処理する原白液もしくは原白定着液には、原白剤としていかなる原白剤も用いることができ、例えば赤血塩、塩化鉄(英国特許736.881号、特公昭56-44424号等に記載)、過硫酸(独国特許2.141,199号等に記載)、過酸化水素(特公昭58-11617号、同58-11618号等に記載)の他に、エチレンジアミン四酢酸第2鉄錯塩等のアミノポリカルポン酸第2鉄錯塩が挙げられるが、特に好ましい具体例としては下記で示されるアミノポリカルポン酸の第2鉄錯塩である。

- [1]エチレンジアミン四酢酸
- [2]ジエチレントリアミン五酢酸
- [3]エチレンジアミン・N・(β・ヒドロキシエチル)・N, N′、N′・三酢酸
- [4]1.3.ジアミノプロパン四酢酸
- [5]トリエチレンテトラミン六酢酸
- [6]シクロヘキサンジアミン四酢酸
- [7]1.2-ジアミノプロバン四酢酸

- [8]1.3-ジアミノプロパン・2・オール-2・四酢酸
- [g]エチルエーテルジアミン四酢酸
- [10]グリコールエーテルジアミン四酢酸
- [11]エチレンジアミンテトラプロピオン酸
- [12]フェニレンジアミン四酢酸
- [13]エチレンジアミン四酢酸ニナトリウム塩
- [14]エチレンジアミン四酢酸テトラ(トリメチルアンモニウム)塩
- [15]エチレンジアミン四酢酸四ナトリウム塩
- [16]ジェチレントリアミン五酢酸五ナトリウム 塩
- [17]エチレンジアミン-N- (β-ヒドロキシエチ 'ル)-N,N',N'-三酢酸ナトリウム塩
- [18]プロピレンジアミン四酢酸ナトリウム塩
- [19]エチレンジアミンテトラメチレンホスホン m
- [20]シクロヘキサンジアミン四酢酸ナトリウム
- [21] ジエチレントリアミンペンタメチレンホス ホン酸

シクロヘキサンジアミン四酢酸が挙げられ、特に 好ましくはジエチレントリアミン五酢酸、1,3-ジアミノブロパン四酢酸が挙げられる。

アミノポリカルポン酸の第2鉄錯塩は、フリー の酸(水素塩)、ナトリウム塩、カリウム塩、リ チウム塩等のアルカリ金属塩、もしくはアンモニ ウム塩、又は水酔性アミン塩、何えばトリエタノ ールアミン塩等として使われるが、好ましくはカ リウム塩、ナトリウム塩及びアンモニウム塩が使 われる。これらの第2鉄鏡塩は少なくとも1種用 いればよいが、2種以上を併用することもできる。 その使用量は任意に選ぶことができ、処理する感 光材料の銀量及びハロゲン化銀組成等によって選 択する必要があるが、一般に酸化力が高いため他 のアミノポリカルポン酸塩より低温度で使用でき る。例えば、使用被10当たり0.01モル以上で使 用でき、好ましくは0.05~0.8モルで使用される。 なお、補充液においては濃厚低補充化のために箝 解理一杯に濃厚化して使用することが望ましい。

[22]シクロヘキサンジアミンテトラメチレンホ スホン酸

- [23]ニトリロ三酢酸
- [24]イミノ二酢酸
- [25]ヒドロキシエチルイミノ二酢酸
- [26]ニトリロトリプロピオン酸
- [27]ニトリロトリメチレンホスホン酸
- [28]イミノジメチレンホスホン酸
- [29]ヒドロキシエチルイミノジメチレンホスホ ン酸
- [30]ニトリロ三酢酸三ナトリウム塩

これらの有機酸の第2鉄鏡塩の中でも分子量の大きい化合物について本発明の効果は有効に発揮され、好ましくは有機酸の分子量が300以上である。

これらの有機酸の中でより好ましく本発明の効果が発揮される化合物としては、ジェチレントリアミン五酢酸、1.3-ジアミノブロバン四酢酸、1.2-ジアミノブロバン四酢酸、1.4-ジアミノブタン四酢酸、グリコールエーテルジアミン四酢酸及び

以下に本発明の具体的実施例を述べるが、本発明の実施の態様はこれらに限定されない。 実施例 1

(試料の作製)

下引加工したセルロースアセテート支持体上に、 下記組成からなる重層構成の多層カラー感光材料 試料No.1~NO.32を作成した。

童布量はハロゲン化銀及びコロイド銀については銀に換算してg/m²単位で表した量を、又、加利及びゼラチンについてはg/m²単位で表した量を、又、増感色素、カブラー及びDIR化合物については同一層内のハロゲン化銀1モル当たりのモル数で示した。本発明の銀塩(表1に配載)は、分散波又は水溶液の状態で各々、第1層(HC)に3ミリモル/m² 添加した。

なお、各感色性乳剤層に含まれる乳剤はチオ競散ナトリウム及び塩化金酸により最適に増感を施した。

(実施例)

,		
72)	主な組成物	使用量
第1層(HC)	黒色コロイド級	0.20
(ハレーション	ゼラチン	1.5
`防止層)	紫外線吸収剤UV-I	0.1
	紫外線吸収剤UV-2	0.2
·	ジオクチルフタレート(DOPと略す)	0.03
	本発明の銀塩(表 記載)	3.0
第2周(IL-1)	ゼラチン	2.0
(中間層)	汚染防止剤(AS-I)	0.1
	DOP	0.1
第3階(R-1)	沃臭化銀Ag1 7.5mo2% 平均粒径 0.40μm	1.2
(第1赤感	ゼラチン	1.1
乳剂層)	增感色聚 [6×10-1
	増感色素Ⅱ	1×10-'
	カプラー(C-1)	-0.085
	カプラー(CCーI)	0.005
	DIR化合物 (D-1)	0.0015
:	D I R 化合物 (D - 2)	0.002
	DSR化合物(安]に記載)	0.015
:	DOP	0.6
第4層(R-2)	沃臭化級 Agl 6.5mol% 平均粒径0.65μm	1.3
(第2赤斑	ゼラチン	1.1
乳剤層)	増感色素 [3×10-4
	増感色素 🛚	1×10-4
	カプラー (C-2)	0.007
,	カプラー (C-3)	0.027
	カプラー(CC-1)	0.0015
	DIR化合物 (D-2)	0.001
	DOP	0.2

AD .	主な組成物	使用量
第5層(IL-2)	ゼラチン	0.8
(中間層)	AS-1	0.03
	DOP	0.1
第6層(G-1)	沃臭化銀 Agi 7.5mo2% 平均粒径 0.40pm	1.3
(第1録感	ゼラチン	1.2
乳剂層)	増感色素Ⅱ	2.5×10-4
	増感色素♡	1.2×10-4
	カプラー (M-1)	0.09
	カプラー (CM-1)	0.004
	DIR化合物 (D-1)	0.001
:	DIR化合物 (D-3)	0.003
	トリクレジルホスフェート	0.5
	(以下TCPと略す)	
第7層(G-2)	沃臭化級 Agl 6.5mo2% 平均粒径 0.65μm	1.4
(第2縁感	ゼラチン	0.8
乳剂層)	增感色素 II	1.5×10-4
	增感色素IV	1.0×10~
	カプラー (M-1)	0.03
	カプラー (CM-1)	0.002
	D1R化合物 (D-3)	0.001
	TCP	0.3
第8層(YC	ゼラチン	0.6
(1=0-	黄色コロイド銀	0.08
フィルター階)	AS-1	0.1
	DOP	0.3

Æ	主な組成物	使用量
据9間(B-1)	沃臭化銀 Agl 7.5mod% 平均粒径 0.40μm	0.5
(第1青感	ゼラチン	1.1
乳剂層)	增感色素 V	1.3×10-1
	カプラー (Y-1)	0.29
ĺ	DSR化合物(表1に記載)	0.03
	DIR化合物 (D-3)	0.003
	TCP	0.2
第10階(B-2)	沃臭化銀 Agl 6.5mo2% 平均粒径 0.65pm	0.5
(第2青感	ゼラチン	1.2
乳剤層)	増感色素Ⅴ	1×10-1
	カプラー(Y-1) .	0.08
	ТСР	0.1
第11層(Pro-1)	ゼラチン	0.55
(第1保護層)	紫外線吸収剤UV-1	0.1
	紫外線吸収剤UV−2	0.2
}	DOP	0.03
	沃臭化銀 Agl 1 sol% 平均粒径 0.07 μm	0.5
第12層(Pro-2)	ゼラチン	0.5
(第2保護層)	ポリメチルメタクリレート粒子	0.2
	(直径1.540)	1
1	硬膜剤 (H-1)	0.4

U V - 2

u v - 1

$$C-1$$

$$(\epsilon)C_{\bullet}H_{11}$$

$$OH$$

$$OCHCONH$$

$$OCHCONH$$

$$C_{N}$$

$$C_{N}H_{\bullet}$$

C-2 $C_{\epsilon}H_{1,1}(t)$ $C_{\epsilon}H_{1,2}(t)$ $O-NECOCH_{2}CH_{2}COOH$

$$C-3$$

$$C_{\epsilon}H_{1,1}(\epsilon)$$

$$C_{\epsilon}H_{1,1}(\epsilon)$$

y – **1**

CM-1

M-1

增感色素【

増感色業□

增感色素Ⅱ

堆感色素Ⅳ

$$(CH_3)^3 20^3$$
 $(CH_3)^3 20^3 H \cdot H(C^3H^4)^3$

D-1

D-2

D-3

m 成品要 V

硬膜剂 H - 1

A S - 1

以下、上記組成の各層を上記したHC, IL-1, R-1, R-2, IL-2, G-1, G-2, YC, B-1, B-2, Pro-1, Pro-2の略号をもって示すものとする。

各層には、上記の成分の他に界面活性剤を独布 助剤として添加した。

その後、常法に従い、ウェッジ露光し、下記現 像処理を行った。

処理工程 (38℃)

免色现像

3 分 15秒

唐 白

丧し記載

定	#	6分30秒
水	洗	3 分 15秒
安 定	化	1 分 30秒
乾	燥	
各処理	! 工程において使用した処理被罪	且成を下記

に示す。

発 色 現 像 液

4-アミノ-3-メチル-N-エチル-N-β-

ヒドロキシエチルアニリン・硫酸塩 4.758 4.258

無水亜硫酸ナトリウム

2.05 ヒドロキシルアミン1/2硫酸塩

無水炭酸カリウム 1.9 mg

沃化カリウム

ニトリロ三酢酸・3ナトリウム塩(1水塩)2.5g

1.0g 水酸化カリウム

水を加えて12とする。 (pH=10.02)

原白液 (处方A)

臭化カリウム

エチレンジアミン四酢酸鉄(皿)

100.0g アンモニウム塩

2.38 メタ亜硫酸ナトリウム

水を加えて10とし、酢酸を用いてpH6.0に調整 する。 .

安定化液

ホルマリン (37% 水 密 液) 1.500 7.504 コニダックス(コニカ株式会社製)

次に同じ試料1~32について常法に従いウエッ ジ露光し、下記現像処理を行った。

処理工程(38℃)

水を加えて10とする。

発色現像 3 分 15秒 **震白定羞** 表【記載 3 分 15秒 酰 安 定 化 1分30秒

各処理工程において使用した処理被組成を下記 に示す。

発色現像液 … 前記に同じ

原白定者液

エチレンジアミン四酢酸鉄(亚)

エチレンジアミン四酢酸 2

10.0g アンモニウム塩 150.08 臭化アンモニウム

10.0g **水酢酸**

水を加えて1aとし、アンモニア水を用いて рН6.0に調整する。

課白液 (処方 B)

1.3-ジアミノブロバン四酢酸飲(Ⅱ)

アンモニウム塩 180.0g

1.3-ジアミノプロバン四酢酸

4.08 2 アンモニウム塩

128.0s 臭化アンモニウム

118.08 硝酸アンモニウム

69.0g 水酢酸

アンモニウム水(25%)

水を加えて1gとし、アンモニア水を用いてpH 4.5に餌整する。

定着液

37.58

1.38

175.0g チオ苑酸アンモニウム 8.6s 紙水亜硫酸アンモニウム

アンモニウム

上記発色現像被

60.0g

エチレンジアミン四酢酸アンモニウム塩 3.0g 130.0=4 チオ硫酸アンモニウム(70% 榕被) 27.5m2

亜硫酸アンモニウム(40% 熔液)

100.0=4

水を加えて全量を18とし、炭酸カリウム又は

氷酢酸にてpH 7.0に調整する。

安定化液 … 前記に同じ

試料】については、ウェッジ露光した後、原白 せずに発色現像-定着-水洗-安定-乾燥という 現像処理を行った。

この試料の最大後度部の表存銀量を蛍光X線を 用いて測定し、これを残存銀量100%として、各 試料の最大濃度部の相対的な銀喪存率を求めた。

次に、各試料の赤色光感度及び赤感光層の粒状 性 (RMS値)を求めた。

すなわち、各試料について、常法に従いウェッ ジ電光し、原白工程を原白液(A)により6分30 秒処理した以外は前記の工程と同様に処理を行っ. た後、コニカ(株)製光学濃度計PDA-65を用

いて、赤色光による光学機度を測定し、「カブリ + 0.5」の光学機度を与えるのに必要な露光量か ら感度を求め、試料No. 1の値を100とした相対 値で示した。

R M S 値は、最小濃度 + 1.2の濃度を赤色フィルターを介して円形走査口径が25μmのマイクロデントメーターで走査した時に生じる濃度値の変動の標準偏差の値を求め、試料No. 1 の値を100とした相対値で示した。

結果を併せて表1に示す。



. <u></u> 8 - 1											
	第1層 (HC) に添加	D S R	化合物		残 存 紙		養 (%)			1	
KANo.	,				(A)		₹(B)	第白第	2 普 液	赤色光感度	粒状性
1	した袋塩	第3層(R-1)	第9層(B-1)			20₽			3 77 1589	100	100
1 (比較)	-	-	-	76	14	57	12	62	20	100 98	119
2 (")	(VI - 12) · A g	-	-	18	.0	6	0	4		109	94
3 (")	-	DSR-27	DSR - 2	77	15	57	13	64	22	109	98
4 (本発明)	(VI-12) · A g	DSR-27	DSR - 2	17	0	5	0	1		100	97
5 (")	"	"		18	0	4	0	3	0	109	97
6 (")	"	"	DSR -27	17	0	5	0	1	0		100
17 (")	"	DSR-19	- 2	17	0	5	0	3	0	112	95
8 (")	"	- 27	11	19	0	1 4	0	2	0	110 107	95
9 (")	"	-23	23	18	0	6	0	3	0		97
10 (")	"	- 19	25	18	0	•	0	3	0	109	99
ii (")	l "	-27	30	18	0	4	0	3	0	108	98
12 (")	"	- 23	39	17	0.	5	0	2	0	110	94
(13 (")	"	- 19	41	18	0	5	0	ן פ	0	115	
1116 // 5	<i>"</i>	- 30	30	17	0	6	0	4	0	121	98
15 (")	, ,,	- 2	2	17	0	5	0	4	0	118	97
16 (")	l "	- 23	27	17	0	5	0	4	0	112	96
17 (")	"	- 19	2	18	0	5	0	6	0	116	96
18 (")	"	- 23	2	16	0	4	0	2	0	110	94
19 (")	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	-11	11	16	0	5	0	5	1 0	109	96
20 (")	,	l -ii	2	17	0	6	0	4	1 0	111	93
21 (")	(1-2)·Ag	- ii	2	18	3	6	0] 2	0	114	97
22 (")	(I-1) · A.	l -ii	2	30	3	9	1 1	4	1	110	99
	(m-4)·Ag	-ii	2	26	1	8	1	4		113	97
100	(N-3) · Ag	l -ii	2	43	4	10	2	8	1 2	109	94
104	(V-2) Ag	l -ii	Ž	32	0	9	2	7	1	112	98
25 (")	(VI - 6) · A g	l -ii	Ž	24	1 5	7	0	3	0	112	99
26 (")	(VI - 0) · A g	l -ii	l ž	19	1 2	6	i	2	Į. 1	111	95
27 (")	(α-5) · A g	l -ii	. 2	21	2	6	1	2	0	114	96
28 (")	(X-3)·Ag	-ii	1 2	27	1 4	7	1 0	4	0		98
29 (")		-ii	1 2	34	1 0	9	l i	6	1 1	113	96
30 (")	(11-2)·Ag	-11	1 5	32	1 2	8	ló	5	0	110	95
[31 (")	(II-1) · A g	-11	j 5	30	Ιĭ	ا ا	lí	1 4	0	108	97
32 (")	X 10 - 34		<u> </u>	3 30					•		

表 - 1 からも明らかなように、本発明の銀塩を含有した試料 No. 2 は、脱銀性に優れているが、粒状性の劣化が大きい。これに対し、本発明の銀塩を含有し、かつ本発明のDSR化合物を含有した試料 No. 4 ~ No. 32は、大幅な粒状性の向上が認められ、さらに感度の向上も認められる。 〔発明の効果〕

以上の結果から明らかなように、本発明により 脱級性か良好で迅速処理が可能であり、かつ高感 度で粒状性に優れたハロゲン化銀カラー写真感光 材料を提供することができた。

B 取人 コ・ニ カ 株 式 会 社

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.